

1.14428.0002

MColorTest™

# Test Ammonium



## 1. Méthode

### Dosage avec comparateur à carte colorimétrique

L'azote ammoniacal (NH<sub>4</sub>-N) se présente en partie sous la forme d'ions ammonium et en partie sous la forme d'ammoniac. Il existe un équilibre pH-dépendant entre ces deux formes.

Dans une solution fortement alcaline ne contenant pratiquement que de l'ammoniac, ce dernier réagit avec un agent de chloration pour donner de la monochloramine. Celle-ci forme avec du thymol un dérivé bleu d'indophénol. En raison de la coloration jaune propre de la valeur à blanc des réactifs, la solution à mesurer apparaît en jaune-vert à vert. La concentration en ammonium est déterminée **semi-quantitativement** par comparaison visuelle de la couleur de la solution à mesurer avec les zones colorées d'une carte colorimétrique.

## 2. Domaine de mesure et nombre de dosages

Domaine de mesure / graduation de l'échelle colorimétrique <sup>1)</sup>	Nombre de dosages
0,025 - 0,050 - 0,075 - 0,10 - 0,15 - 0,20 - 0,25 - 0,30 - <b>0,40 mg/l de NH<sub>4</sub><sup>+</sup></b>	70
<b>0,02</b> - 0,04 - 0,06 - 0,08 - 0,12 - 0,16 - 0,19 - 0,23 - <b>0,31 mg/l de NH<sub>4</sub>-N</b>	

<sup>1)</sup> facteurs de conversion, cf. § 8

## 3. Applications

Ce test dose aussi bien les ions ammonium que l'ammoniac dissous.

### Echantillons:

- Eaux souterraines et eaux de surface
- Eaux potables et minérales
- Eaux usées
- Eaux d'aquarium, eaux de l'aquaculture
- Eaux de chaudières et d'alimentation de chaudières, eaux de refroidissement
- Eau de piscine
- Solutions nutritives servant d'engrais
- Aliments après prétraitement approprié de l'échantillon
- Ce test **ne convient pas** pour l'eau de mer.

## 4. Influence des substances étrangères

La vérification a eu lieu sur des solutions contenant 0,2 et 0 mg/l de NH<sub>4</sub><sup>+</sup>. Le dosage n'est pas encore perturbé jusqu'aux concentrations de substances étrangères indiquées dans le tableau.

Concentrations de substances étrangères en mg/l ou %			
Al <sup>3+</sup>	1000	Mg <sup>2+</sup>	100
Ca <sup>2+</sup>	1000	Mn <sup>2+</sup>	<b>10</b>
Cd <sup>2+</sup>	1000	Ni <sup>2+</sup>	100
<b>CN<sup>-</sup></b>	<b>1</b>	NO <sub>2</sub>	100
Cr <sup>3+</sup>	100	Pb <sup>2+</sup>	1000
Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	1000	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	1000
<b>Cu<sup>2+</sup></b>	<b>10</b>	<b>S<sup>2-</sup></b>	<b>10</b>
F <sup>-</sup>	100	SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	1000
Fe <sup>3+</sup>	100	Zn <sup>2+</sup>	100
Hg <sup>2+</sup>	100		
		EDTA	500
		<b>Amines primaires<sup>1)</sup></b>	<b>0</b>
		<b>Amines secondaires<sup>2)</sup></b>	<b>0</b>
		Na acétate	10 %
		NaCl	10 %
		NaNO <sub>3</sub>	20 %
		Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	20 %

Les réducteurs perturbent.

<sup>1)</sup> testé avec la méthylamine

<sup>2)</sup> testé avec la diméthylamine

## 5. Réactifs et produits auxiliaires

Tenir compte de tous les avertissements figurant sur l'emballage et les réactifs.

Conservés hermétiquement fermés entre +15 et +25 °C, les réactifs-test sont utilisables jusqu'à la date indiquée sur l'emballage.

### Contenu d'un emballage:

- 2 flacons de réactif NH<sub>4</sub>-1
- 1 flacon de réactif NH<sub>4</sub>-2
- 1 flacon de réactif NH<sub>4</sub>-3
- 1 seringue plastique graduée de 3 ml
- 2 tubes à essai avec bouchon fileté (en bloc comparateur)
- 1 carte colorimétrique

### Autres réactifs et accessoires:

- MColorpHast™ Bandelettes indicatrices universelles pH 0 - 14, art. 109535
- Sodium hydroxyde en solution 1 mol/l TitriPUR®, art. 109137
- Acide sulfurique 0,5 mol/l TitriPUR®, art. 109072
- Ammonium - solution étalon CertiPUR®, 1000 mg/l de NH<sub>4</sub><sup>+</sup>, art. 119812

Tubes longs à fond plat pour MColorTest™ avec comparateur à carte colorimétrique (12 unités), art. 114901

## 6. Préparation

- Analyser les échantillons immédiatement après leur prélèvement.
- Le pH doit être compris entre 4 et 13.**  
L'ajuster si nécessaire avec de l'hydroxyde de sodium en solution ou de l'acide sulfurique.
- Filter les échantillons troubles.

## 7. Mode opératoire

Orienter la boîte ouverte de telle façon que les deux tubes à essai se trouvent à **gauche**. Introduire la carte colorimétrique dépliée, côté points colorés d'abord, dans la fente **droite** du fond de la boîte.

	Echantillon à mesurer tube le plus proche de l'opérateur (A)	Echantillon à blanc tube le plus éloigné de l'opérateur (B)	
Echantillon préparé (20 - 30 °C)	20 ml	20 ml	Remplir le tube à essai jusqu'au trait (= 20 ml).
Réactif NH <sub>4</sub> -1	2 ml	-	Ajouter à la seringue, boucher le tube et mélanger.
Réactif NH <sub>4</sub> -2	1 microcuiller orangée arasée (dans le bouchon du flacon NH <sub>4</sub> -2)	-	Ajouter, boucher le tube et l'agiter <b>vigoureusement jusqu'à dissolution totale du réactif.</b>

Laisser reposer 5 minutes (temps de réaction 1).

Réactif NH <sub>4</sub> -3			
2 gouttes <sup>1)</sup>	-		Ajouter, boucher le tube et mélanger.

Laisser reposer exactement 7 minutes (temps de réaction 2).

Faire coulisser la carte colorimétrique vers la gauche jusqu'à ce que les couleurs, vues du haut à travers les deux tubes non bouchés, coïncident le plus possible.  
Lire le résultat en mg/l de NH<sub>4</sub><sup>+</sup> ou de NH<sub>4</sub>-N sur la carte colorimétrique au niveau de l'arête inférieure droite de la boîte.

<sup>1)</sup> Pendant l'addition du réactif tenir le flacon verticalement.

### Remarques concernant la mesure:

- Les échantillons exempts d'ammonium virent au jaune après addition des réactifs NH<sub>4</sub>-1, NH<sub>4</sub>-2 et NH<sub>4</sub>-3.
- La couleur de la solution à mesurer ne reste que peu de temps stable passé le temps de réaction 2 indiqué plus haut.**
- Les troubles éventuels se développant après la réaction compliquent la comparaison des couleurs.
- Lorsque la couleur de la solution à mesurer et aussi foncée ou plus foncée que la couleur la plus sombre de l'échelle colorimétrique, il faut refaire la mesure sur de **nouveaux** échantillons dilués, jusqu'à l'obtention d'un résultat inférieur à 0,40 mg/l de NH<sub>4</sub><sup>+</sup>.
- A des concentrations d'ammonium supérieures à 25 mg/l, d'autres produits de réaction se forment et on obtient des résultats trop faibles. Dans ce cas, il est conseillé d'effectuer un contrôle de plausibilité des résultats par la dilution de l'échantillon (1:10, 1:100).
- Bien entendu prendre la dilution en considération pour le résultat d'analyse:

Résultat d'analyse = valeur mesurée x facteur de dilution

## 8. Conversions

Teneur cherchée	=	teneur donnée	x	facteur de conversion
mg/l de NH <sub>4</sub> -N		<b>mg/l de NH<sub>4</sub><sup>+</sup></b>		0,776
<b>mg/l de NH<sub>4</sub><sup>+</sup></b>		mg/l de NH <sub>4</sub> -N		1,29

## 9. Contrôle du procédé

Contrôle des réactifs-test, du dispositif de mesure et de la manipulation: Diluer la solution étalon d'ammonium à 0,20 mg/l de NH<sub>4</sub><sup>+</sup> avec de l'eau distillée et analyser comme décrit au § 7.

Remarques complémentaires, cf. sous [www.qa-test-kits.com](http://www.qa-test-kits.com).

## 10. Remarques

- Reboucher les flacons immédiatement après le prélèvement des réactifs.
- Ne rincer les tubes à essai et la seringue qu'avec de l'eau distillée.**
- Pour commander les instructions sur l'élimination des déchets, cf. [www.disposal-test-kits.com](http://www.disposal-test-kits.com).**

Distribué par :

Z.A de Gesvrine - 4 rue Képler - B.P.4125  
44241 La Chapelle-sur-Erdre Cedex - France  
t. : +33 (0)2 40 93 53 53 | f. : +33 (0)2 40 93 41 00  
[commercial@humeau.com](mailto:commercial@humeau.com)

